Abstract attached

BEST AVAILABLE COPY

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特期2002-129151

(P2002-129151A)

(43)公開日 平成14年5月9日(2002.5.9)

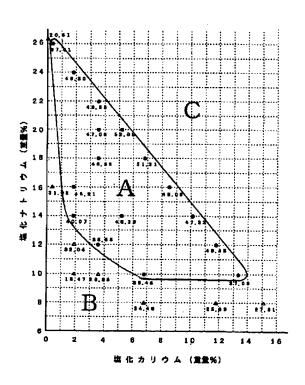
	=Mort≠1 to							
	識別記号		FΙ				. 5	一73~}*(多考)
5/06			C 0 9	K	5/06		Α	3 L 0 4 4
							Z	4B022
3/36	•		A 2 3	BL	3/36		Z	
1/14			A 6 1	J	3/00		301	
3/00	301		F 2 5	5 D	3/00		A	
		審査請求	未請求	請求	項の数 2	OL	(全 7 頁)	最終頁に続く
	特願2000-327610(P200	00-327610)	(71) }	人類出	50012	7911		
					鈴木	六郎	•	
	平成12年10月26日(2000.10.26)			神奈川県厚木市長谷1371-1				
			(71) }	人題出	500048	3948		
					株式会	社イー	プライン	
					神奈川	県横浜	市西区北幸 2	-10-27
			(72) 3	発明者	鈴木	六郎		
					神奈川	県厚木	市長谷1371-	1
			(74)	人野分	100094	1466		
					弁理士	: 友松	英爾(外	1名)
			F <i>タ</i> -	-人(養	多考) 3[.044 AA	04 BA02 CA03	CA04 DC03
						DD	01 KA01	
					4	3022 LB	01 LP08	
	3/36 1/14	3/36 1/14 3/00 3 0 1 特顧2000-327610(P20	3/36 1/14 3/00 3 0 1 審査請求 特顧2000-327610(P2000-327610)	3/36	3/36 A 2 3 L 1/14 A 6 1 J 3/00 3 0 1 客查請求 未請求 請求 特願2000-327610(P2000-327610) (71)出願人 平成12年10月26日(2000.10.26) (71)出願人 (72)発明者	3/36 1/14 3/00 3 0 1 客査請求 未請求 請求項の数 2 特願2000-327610(P2000-327610) (71)出願人 50012 鈴木 平成12年10月26日(2000.10.26) (71)出願人 50004 株式会 神奈川 (72)発明者 鈴木 神奈川 (74)代理人 10009 弁理士 下ターム(参考) 3	3/36 1/14 3/00 3 0 1 客査請求 未請求 請求項の数 2 OL 特願2000-327610(P2000-327610) (71)出願人 500127911 鈴木 六郎 平成12年10月26日(2000.10.26) (71)出願人 500048948 株式会社イー 神奈川県横浜 (72)発明者 鈴木 六郎 神奈川県厚木 (74)代理人 100094466 弁理士 友松 Fターム(参考) 3L044 AM	A 2 3 L 3/36 Z Z Z Z Z Z Z Z Z

(54) 【発明の名称】 蓄冷剤

(57)【要約】

【課題】 人体や環境に対する安全性が高く、特に−2 6~−22℃の温度範囲における蓄冷効果が従来のものよりも優れた蓄冷剤の提供。

【解決手段】 少なくとも塩化ナトリウム、塩化カリウム、及び水を含有し、全体を100重量%としたときに、塩化ナトリウムと塩化カリウムの含有量が、図1の実線で囲まれた範囲内(Aゾーン)にあり、残りが水である蓄冷剤。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 少なくとも塩化ナトリウム、塩化カリウム、及び水を含有し、全体を100重量%としたときに、塩化ナトリウムと塩化カリウムの含有量が、図1の実線で囲まれた範囲内(Aゾーン)にあり、残りが水である蓄冷剤。

1

【請求項2】 塩化ナトリウムと塩化カリウムの含有量が図2の実線で囲まれた範囲内 (Dゾーン) にある請求 項1記載の蓄冷剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、食品流通、代替ドライアイス、血液関係等に使用される蓄冷剤に関するものである。

[0002]

【従来の技術】従来、蓄冷剤としては種々のものが知られており、大きく分けると、物質の相変化に伴う潜熱を利用する潜熱型蓄冷剤と相変化を伴わない顕熱型蓄冷剤とがある。潜熱型蓄冷剤は、顕熱型蓄冷剤に比べて、融点を含む狭い範囲に大量の熱を高密度に貯蔵することができるため蓄熱剤の量が少なくてすみ、また、蓄熱量が大きい割には大きな温度差が生じないので熱損失を少量に抑えることができるという利点がある。その例として、例えば特開昭62一62192号公報には、ハロゲン化炭化水素、炭素数2~10のアルコール、ケトン、エーテル、無機塩類の水溶液等が開示されている。しかしながら、これら従来の潜熱型蓄冷剤は、蓄冷効果の点で十分満足できるものではなかった。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、人体や環境 30 に対する安全性が高く、特に、-26~-22℃の温度 範囲における薔冷効果が従来のものよりも優れた薔冷剤 の提供を目的とする。

[0004]

【課題を解決するための手段】塩化ナトリウム単独の水溶液では蓄冷温度(凍結温度)を-21℃前後よりも低くすることはできず、同じく塩化カリウム単独の水溶液では-11℃前後よりも低くすることはできない。これに対し、塩化ナトリウムと塩化カリウムを特定の割合で配合した水溶液を用いると、各々単独で用いた場合に比 40べて蓄冷温度を下げることができると共に、-26~-22℃の温度範囲における蓄冷時間を顕著に延長できることが分かった。このような知見に基づく蓄冷剤は、本発明者の知る限り、文献上も各社製品においても存在しない。即ち、上記課題は、次の1)~2)の発明によって解決される。

1) 少なくとも塩化ナトリウム、塩化カリウム、及び水を含有し、全体を100重量%としたときに、塩化ナトリウムと塩化カリウムの含有量が、図1の実線で囲まれた範囲内(Aゾーン)にあり、残りが水である蓄冷

剤。

2) 塩化ナトリウムと塩化カリウムの含有量が図2の 実線で囲まれた範囲内(Dゾーン)にある1)記載の蓄 冷剤。

2

【0005】図1において実線で囲まれた範囲(Aゾー ン)は、-26~-22℃の温度範囲における蓄冷時間 が約35分以上となる塩化ナトリウム及び塩化カリウム の配合割合の部分であり、従来技術(例えば図4に示す 「クールワン(グレード-25)」では27分25秒) 10 に比べて優れた蓄冷効果を奏するが、塩化ナトリウム又 は塩化カリウムの配合割合がAゾーンよりも少なくなる と、即ちBゾーンに入ると、上記蓄冷時間が35分より も短くなるので、従来技術との差が小さくなり好ましく ない。一方、塩化ナトリウムと塩化カリウムの配合割合 の合計がAゾーンよりも多くなると、即ちCゾーンに入 ると、塩化ナトリウム及び塩化カリウムの溶解度の限界 を超えてしまい沈殿が生じるので好ましくない。なお、 温度や測定条件などによって多少の変動はあるが、概ね 配合割合の合計が26~27重量%を超えると沈殿を生 じるので、実施する温度範囲を考慮して配合量を選択す る必要がある。特に好ましいのは、図2において実線で 囲んだ範囲(Dゾーン)であって、この範囲内では-2 6~-22℃の温度範囲における蓄冷時間が約45分以 上となり、顕著な蕃冷効果を発揮する。また、塩化ナト リウムおよび塩化カリウムは、いずれも食品添加物用の ものを用いる方が人体や環境に対してより安全で好まし い。更に本発明の蓄冷剤には、本発明の効果を損なわな い範囲で、必要に応じて、防腐剤、防錆剤、防菌剤、p H調整剤、ゲル化剤、過冷却防止剤など当該技術分野に おいて周知の各種添加剤を配合してもよい。

[0006]

【実施例】以下、表1~6及び図1~4に示した実施 例、比較例及び従来例により本発明を具体的に説明する が、本発明はこれらの実施例により限定されるものでは ない。なお、表1は、各実施例及び比較例における各成 分の配合量(重量%)、並びに-26~-22℃の温度 範囲における蓄冷時間(例えば「36.48」とあるの は、「36分48秒」を意味する。)を示したもので、 参考のため、末尾に従来例である「イノアックコーポレ ーション社製、商品名、クールワン(グレードー2 5)」の同様の蓄冷時間も示した。実施例、比較例及び 従来例の温度測定は、内径50mm、肉厚3mmのガラ ス容器に蓄冷剤溶液100gを入れ、CUSTOM製C T-2320の熱電対温度計の熱電対センサー先端を該 溶液の中央部に設置して行った。時間測定は同熱電対温 度計に内蔵されている積算形タイマーにより行った。ま た周囲温度の設定にはESPEC製MC-811恒温槽 を用いた。

【0007】実施例1~16、比較例1~8、従来例 50 表1に示した実施例1~16及び比較例1~8の配合比 で、水に塩化ナトリウムを加えて混合攪拌し、溶解後、 塩化カリウムを加えて再度混合攪拌し各蓄冷剤試料を作 成した。これらの試料及び前記従来例の蓄冷剤を、始め に-30℃まで冷却し、次いで周囲温度を30℃にし て、試料の温度が2℃上昇する毎の経過時間を測定し た。-10℃までの測定結果を表2~6及び図1~3に 示す。図1~2は、横軸に塩化カリウムの配合量(重量 %)、縦軸に塩化ナトリウムの配合量(重量%)をと り、表2~6に示した蓄冷時間を図示したものである。 図中、●は実施例であり、△は比較例である。また、添 10 分25秒) 付数字は表1に示した蓄冷時間である。図1の実線で囲 んだ部分(Aゾーン)は、該蓄冷時間が約35分以上の 領域 (請求項1に対応)を表し、図2の実線で囲んだ部 分(Dゾーン)は、該蓄冷時間が約45分以上の領域 (請求項2に対応)を表す。図3は、実施例4、11、 13、15の試料の測定結果をグラフ化して示したもの であり、縦軸は試料中央部の測定温度、横軸は蓄冷剤1

*明らかなように、何れの実施例も、塩化ナトリウム又は 塩化カリウム単独では達成できない顕著な蓄冷効果を奏

【0008】図4は、実施例11及び前記従来例の試料 の測定結果をグラフ化して示したものであり、縦軸及び 横軸は図3と同じである。図4の結果をみると、実施例 11の方が従来例よりも蓄冷時間が長いことは明らかで ある。(-26~-22℃の温度範囲における蓄冷時間 の測定値は、実施例11が51分31秒、従来例が27

【0009】以上述べたように、本発明は、特に-26 ~-22℃の温度範囲における蓄冷効果の優れた蓄冷剤 であるが、表2~4から分かるように、この温度範囲以 外(例えば-22~-20℃)においても十分実用可能 な蓄冷効果を奏するものであるから、使用温度範囲が一 26~-22℃に限定されるものではない。

[0010]

00g当りの温度変化	との経過時間	である。図3な	どから*	【表1】	
		塩化ナトリウム	塩化カリウム	水	-26°~-22°C
	実施例 1	10	6. 83	83. 17	36. 48
	実施例 2	10	13.41	76. 59	37. 03
	実施例 3	12	3. 54	84. 46	36.58
	実施例 4	12	11. 76	76. 24	48. 45
	実施例 5	14	1. 90	84 . 10	40. 07
	実施例 6	14	5. 19	80. 81	48. 23
	実施例 7	14	10. 12	75. 88	47, 22
	実施例 8	16	1. 90	82, 10	45. 51
	実施例 9	16	8. 47	75. 53	49. 06
	実施例10	18	3, 54	78. 46	46. 32
	実施例11	18	6. 83	75. 17	51. 31
	実施例12	20	3, 54	76. 46	47. 08
	実施例 1 3	20	5. 19	74. 81	52. 39
	実施例14	22	3, 54	74. 46	49. 53
	実施例 1.5	<u>2</u> 4	1. 90	74. 10	46. 30
	実施例 1 6	26	0. 26	73. 74	37. 01
	比較例 1	8	6. 83	85. 17	24, 46
	比較例 2	8	11. 76	80. 24	25. 29
	比較例 3		15. 05	76. 95	27. 31
	比較例 4	10	1. 90	88. 10	18. 47
	比較例 5	10	3. 64	86. 46	29. 38
	比較例 6	12	1. 90	86. 10	32. 04
	<u>比較例 7</u>	16	0. 26	83. 74	31. 02
	比較例 8	26. 3	0. 001	73. 699	20. 41
	従来例				27. 25

5

2			·		
温度		異	拓	例	
(℃)	1	2	3	4	6
-30	D. QO	0.00	0. 00	0. 00	0.00
-28	1. 38	1. 27	1. 36	1. 35	1. 38
~26	4. 47	3. 53	4. 26	4. 16	4. 21
-24	17. 00	14, 17	15. 34	16. 42	13. 52
-22	41. 35	40. 58	41. 24	53. 01	44. 28
-20	46. 06	46. 20	44. 14	56. 14	48. 34
-18	52. 07	53. 50	47. 45	59. 37	52. 30
-16	67 . 18	58. 04	53. 17	61. 23	57. 21
-14	61. 32	59. 44	58. 58	62. 17	61. 18
-12	63. 52	61. 00	62. 23	63. 09	63. 05
-10	65. 19	62. 16	63. 58	64. 03	64. 23

[0012]

* *【表3】

温度		奥	施	例	
(%)	6	7	8	9	10
-30	0. 00	0. 00	0. 00	0. 00	0. 00
-28	1. 48	1. 35	1. 34	1. 35	1. 36
-26	5. 20	4. 24	4. 25	4. 18	4. 31
-24	29. 01	22. 23	16. 12	17. 13	19. 10
-22	53. 43	51. 46	50. 16	53. 24	51. 03
-20	56. 02	54. 24	64. 20	55. 27	54. 10
-18	58. 11	56. 01	56. 42	56. 43	56. 06
-16	60. 10	57. 07	58. 43	57. 41	57. 43
-14	61. 23	58. 05	60. 06	58. 41	59. 14
-12	62. 19	59. 01	61. 23	59. 45	60. 50
-10	63. 09	60. 00	62. 23	60. 48	62. 08

[0013]

※30※【表4】

温度			夹 1	is 1911		
(°C)	11	12	13	14	15	16
-30	0. 00	0. 00	0. 00	0. 00	0. 00	0. 00
-28	1. 42	1. 39	1. 26	1. 36	1. 17	1. 28
-26	4. 38	4. 33	3. 53	4. 16	3. 37	3. 36
-24	21. 04	17. 50	11. 59	15. 44	11, 47	8. 13
-22	56. 09	51. 41	56. 32	54. 09	50. 07	40. 47
-20	57. 56	52. 37	58. 01	56. 01	53. 07	54. 57
-18	59. 13	53. 40	58. 39	57. 12	53. 52	66. 09
-16	60. 26	54. 52	59. 20	58. 18	64. 30	57. 04
-14	81. 39	56. 14	59. 56	59. 19	55. 04	57. 56
-12	62. 49	57. 40	60. 29	60. 24	55. 39	58. 49
-10	64. 03	59. 01	61. 12	61. 28	56. 25	59, 44

[0014]

★ ★【表5】

8

7

温度		比 1	数 例	
(°C)	1	2	3	4
-30	0. 00	0. 00	0. 00	0. 00
-28	1. 30	1. 30	1. 33	1. 23
-26	4. 01	4. 18	4. 14	4. 07
-24	13, 20	16. 11	15. 27	13. 28
-22	28. 47	29. 47	31. 45	22. 54
-20	33. 19	35. 24	37. 22	27. 02
-18	40. 09	45. 59	47. 14	31. 18
-16	46. 45	54. 37	55. 52	35. 55
-14	53. 06	58. 12	59. 23	42. 54
-12	59. 11	59. 48	61.06	51. 35
-10	62. 12	61. 19	62. 35	57. 27

[0015]

* *【表6】

温度		從来例			
(%)	5	6	7	8	
-30	0. 00	0. 00	0. 00	0.00	0. 00
-28	1. 34	1. 40	1. 18	1. 16	4. 41
-26	4. 29	4. 51	3. 14	3. 09	24. 11
-24	15. 46	19. 59	7. 12	6. 41	49. 20
-22	34. 07	36. 55	34. 16	23. 50	51. 36
-20	37. 12	39. 16	48. 05	54. 14	52. 54
-18	41. 11	42. 59	50. 53	55. 24	53. 40
-16	47. 00	48. 38	53. 32	56. 27	54. 20
14	54. 37	55. 54	55. 36	57. 28	54, 59
-12	61. 30	61. 04	57. 01	58. 31	55. 37
-10	64. 11	62. 59	58. 24	59. 32	56. 20

[0016]

【発明の効果】本発明の蓄冷剤は、人体や環境に対する 安全性が高く、特に-26~-22℃の温度範囲におい て、従来にない顕著な蓄冷効果を奏し、食品流通、代替 ドライアイス、血液関係等の用途において有用である。 【図面の簡単な説明】

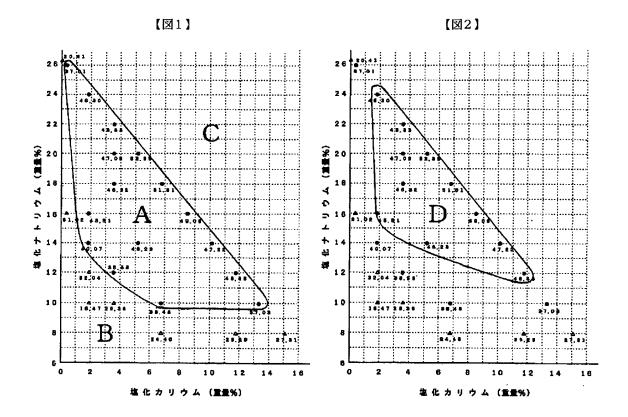
【図1】実施例1~16及び比較例1~8の−26~− 22℃の蓄冷時間と塩化ナトリウム及び塩化カリウムの※

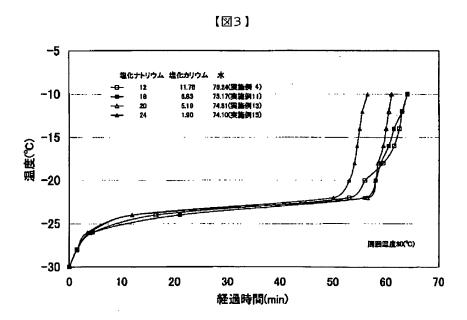
30※配合量との関係を示す図である。

【図2】実施例1~16及び比較例1~8の−26~−22℃の蓄冷時間と塩化ナトリウム及び塩化カリウムの配合量との関係を示す図である。

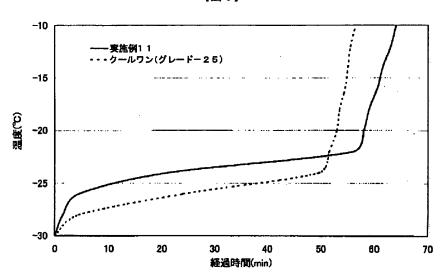
【図3】実施例4、11、13、15の蓄冷剤の温度変化と経過時間との関係を示す図である。

【図4】実施例11と従来例の蓄冷剤の温度変化と経過 時間との関係を示す図である。









フロントページの続き

(51) Int. Cl. 7 F 2 5 D 3/00 識別記号

F I A 6 1 J 1/00 テーマコード(参考)

390Z

Next Doc

Go to Doc#

Generate Collection

Print

L5: Entry 4 of 96

File: DWPI

May 9, 2002

DERWENT-ACC-NO: 2002-532002

DERWENT-WEEK: 200342

COPYRIGHT 2005 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Cold storage agent for food stuffs, blood storage, or as alternative to dry

ice, comprises preset amount of sodium chloride, potassium chloride and water

PATENT-ASSIGNEE:

ASSIGNEE

CODE

SIC KK

SICSN

SUZUKI R

SUZUI

PRIORITY-DATA: 2000JP-0327610 (October 26, 2000)

Search Selected

Search ALL

Clear

PATENT-FAMILY:

PUB-NO

PUB-DATE

LANGUAGE

PAGES

MAIN-IPC

JP 2002129151 A

May 9, 2002

007

C09K005/06

APPLICATION-DATA:

PUB-NO

APPL-DATE

APPL-NO

DESCRIPTOR

JP2002129151A

October 26, 2000

2000JP-0327610

INT-CL (IPC): A23 $\underline{1}$ $\underline{3}/36$; A61 \underline{J} $\underline{1}/14$; A61 \underline{J} $\underline{3}/00$; C09 \underline{K} $\underline{5}/06$; F25 \underline{D} $\underline{3}/00$

ABSTRACTED-PUB-NO: JP2002129151A

BASIC-ABSTRACT:

NOVELTY - The cold storage agent contains sodium chloride, potassium chloride and water. When the total content of components is set to 100 weight %, the content of sodium chloride and potassium chloride is defined by zone A in the graph of compounding quantity of sodium chloride and potassium chloride at -22 deg. C during cold storage.

USE - For foodstuffs, blood storage and as alternative for dry ice.

ADVANTAGE - The agent has excellent cold storage effect at -26 deg. C to -22 deg. C and is safe with respect to human or environment.

DESCRIPTION OF DRAWING(S) - The graph shows relationship between the compounding quantities of sodium chloride and potassium chloride in the cold storage agent. (The drawing includes non-English language text).

CHOSEN-DRAWING: Dwg.1/4

TITLE-TERMS: COLD STORAGE AGENT FOOD STUFF BLOOD STORAGE ALTERNATIVE DRY ICE COMPRISE PRESET AMOUNT SODIUM CHLORIDE POTASSIUM CHLORIDE WATER

DERWENT-CLASS: D13 P33 Q75

CPI-CODES: D03-A; D03-H02D; D03-H02E;

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.